you Baron P. 30 904 41877 2) [2 + d.]

ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE DE PARIS

SYNTHÈSES

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE



PARIS

PICHON, IMPRIMEUR-LIBRAIRE. 14, rue Cujas, 14



P30904

SYNTHÈSES

Nº 40

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES & L'ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE DE PARIS

le janvier 1877.

Pour obtenir le Diplôme de Pharmacien

PAR

E. BARON

Né à Beinheim (Bas-Rhin.)





PARIS

F. PICHON, IMPRIMEUR-LIBRAIRE.
30, rue de l'Arbalète et 14, rue Cujas

FCOLF SUPÉRIEURE DE PHARMACIE

DE PARIS

Bussy, Directeur honoraire,

PADMINISTRATEURS:

MM CHATIN. Directeur. Bours Professeur. BAUDRIMONT. Professmir.

PROFESSEURS:

MM CHATIN. . . Botanique. MILNE-EDWARDS, Zoologie,

CHEVALIER. . . Pharm, galénique. (Histoire naturelle

PLANCHON. . . des médicaments. Bours. . . Toxicologie.

BAUDRIMONT. . Pharmac. chimique. RICHE. . . . Chimie inorganique.

LEBOUX. . . Physique. JUNGFLEISCH. . Chimie organique.

MM. RÉGNAULD. BATTTON

PROFESSEUR HONORAIRE

MM. CAVENTOU.

BERTHELOT.

ACRÉGÉS EN EXERCICE:

MM. G. BOUCHARDAT. 9 MM. J. CHATIN. BOURGOIN.

MARCHAND.

M. CHAPELLE. Secrétaire.

DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE

ACIDE CHLORHYDRIQUE DISSOUS.

SOLUTION AQUEUSE D'ACIDE CHLORHYDRIQUE

Acidum chlorhydricum aguâ solutum.

HCl + Aq.

4	Sel marin	750
	Acide sulfurione	750

Introduisez le sel dans un grand matras que vous placerez sur un bain de sable, et au col duquel vous adapterez deux tubes, l'un courbé en S et évasé en forme d'entonnoir à sa partie supérieure, l'autre reccurbé en siphon, qui se rendra dans un appareil de Woulf composé d'un flacon dit de lavage, contenant 100 grammes d'eau, et de deux flacons, dans chacun desquels il y aura 500 grammes d'eau distillée. Ces flacons ne devrout être remplis d'eau qu'aux deux tiers au plus, en raison de l'augmentation de volume, que le liquide épreuve, à mesure qu'il se sature. Les deux derniers devront être placés séparément dans de petites terrines de grès, et entourés d'eau, que vous maintiendrez froide pendant tont, le temps de l'opération. Les tubes destinés à conduire le gaz dans l'eau plongeront à peine dans le liquide.

L'appareil étant ainsi disposé et muni de tubes de sûreté, versez peu à peu dans le marras l'acide suffurique étendu d'eau. Chauffez ensuite modérément le bain de sable, et augmentez le feu par degrés, jusqu'à ce qu'il n'y ait plus de dégagement. L'eau du premier flacon se saturera de gaz et prendra une couleur jaunătre; celle du second et du troisième flacon se convertira en une solution d'acide chlorhydrique très-pure et incolore, qui devra marquer 1.47 au densimètre.

A + 20° et à 0m,860 volumes ou aux 74 centièmes du poids de l'eau. L'acide chlorhydrique pur ne doit décolorer ni le sulfate d'indure, ni le permanganate de potasse.

TARTRATE DE POTASSE ET D'ANTIMOINE.

 $KOSbO^3$, $C^8H^4O^{10}$, 2HO = 350, 4.

ÈMÉTIQUE, TARTRESTIBIÉ.

Tartras, stibico-potassicus.

Mèlez le bitartrate de potasse et l'oxyde d'antimoine avec une quantité suffisante d'eau bouillante pour former une pâte liquide. Abandonnez le tout pendant vingt-quatre heures; ajoutez le reste de l'eau, et faites bouillir pendant une heure, en ayant soin de remplacer l'eau au fur et à mesure qu'elle s'évapore. Filtrez et concentrez la liqueur, jusqu'a ce qu'elle marque 1,21 au densimètre. Laissez refroidir; l'émétique cristallisera. On obtient de nouveaux cristaux par l'évaporation des eaux mères.

Le tartrate double de potasse et d'antimoine cristallise en octaèdres qui s'effleurissent à l'air. Il possède une saveur âcre et désagréable. Il exige, pour se dissoudre, un peu moins de 2 parties d'eau bouillante, et 14 parties d'eau froide. La solution aqueuse rougit faiblement le papier de tournesol; traitée par l'acide sulfhydrique, elle donne lieu à un précipité rouge orangé.

NITRATE ACIDE DE DEUTOXYDE DE MERCURE.

NITBATE DE MERCURE LIQUIDE.

Nitras hydrargyricus acido nitrico solutus.

Mercure	100
Acide nitrique officinal à 1,42	150
P Marille	50

Faites dissoudre le mercure dans l'acide nitrique et l'eau préalablement mélangés, et évaporez la dissolution jusqu'à ce qu'elle soit réduite aux trois quarts de son poids primitif, c'est-a-dire à 225 grammes.

Le nitrate acide de mercure est un liquide dense et très-caustique; la potasse le précipite en jaune.

OXYDE ROUGE DE FER.

 $Fe^{2}O^{3} = 80$

COLCOTHAR.

Oxydum ferricum igne paratum.

24 Sulfate de fer...... 500

Desséchez le sel dans une chaudière de fonte; mettez le résidu daas un creuset de terre, et chauffez jusqu'à ce que la masse ne dégage plus de vapeurs; retirez du feu. Pulvérisez la masse rouge qui provient de cette opération, et lavez-la à l'eau bouillante, jusqu'à ce que les eaux de lavage n'entraînent plus rien. Broyez alors très-finement sur le porphyre, faites sécher et conservez pour l'usage.

ACIDE ACÉTIQUE CRISTALLISABLE.

ACIDE ACÉTIQUE PUR.

Acidum acetiquum purum.

24	Acétate de soude	625
	Acide sulfurique	250

Placez 'Piccetate de soude dans une capsule de porcelaine, au bain de sable, et chauffez-le graduellement, de manière à lui faire perdre la 'totalité de l'eau qu'il renferme. Pulvérisez la masse dès qu'elle est refroidie, et introduisez-la dans une cornue tubulée de deux litres environ de capseité, à laquelle vous ajouterez une allonge et un ballon récipient. Versez alors l'acide sulfurique par la tubulure de la cornue, et bouchez immédiatement, Le mélange s'échauffe, et une partie notable de l'acide acétique passe à la distillation. Lorsque le dégagement commence à se rakeutir, chauffez peu à peu la cornue en évitant de produire des soubresauts, jusqu'à ce que vous ayez recueilli 180 gr. environ de produit distillé. Rectifiez enfin ce produit en le distillat une seconde fois sur de l'acétate de soude bien desséché.

L'acide acétique cristallisé en lames qui restent solides jusqu'à la température de + 16°, à cette température il entre en fusion et forme un liquide incolore, dont la densité est 1,063. Il est soluble en toute proportion dans l'eau, et donne lieu, dans ce cas, à une contraction particulière. Le maximum de densité correspond au mélango formé par 1 équivalent d'acide acétique pour 2 équivalents d'eau.

EXTRAIT DE GENTIANE.

Extractum gentianæ,

25 Gentiane pulvérisée grossièrement. 500

Réduiser la racine en poudre grossière que vous humecterez aeve

la moitié de son poids d'eau. Après douze heures de contact, introduisez le mélange dans un appareil à déplacement; lessivez avec l'eau distillée froide, et arrêtez l'écoulement de la liqueur aussitôt qu'elle passera peu concentrée. Chauffez celle-ci au bainmarie, et passez pour réparer le congrilum qui s'est formé. Evaporez jusqu'en consistance d'extratt mou.

PATE PECTORALE.

Massa pectoralis.

24	Espèces pectorales	25
	Gomme arabique	750
	Sucre	500
	Eau de Laurier-cerise	25
	Extrait d'anine	0.5

Faites une infusion des fleurs pectorales dans l'eau; servez-vous de la colature pour y faire fondre au bain-marie la gomme préala-blement avée et égoutée; passez à travers une toile serrée. Ajoutez le sucre et l'extrait d'opium dissous dans l'eau distillée, et écnitinaez l'opération comme il a été dit pour la pâte de jujubes. 1400 grammes de cette pâte confiennent environ Ogr, 03 (trois centigrammes) d'extrait d'opium.

POMMADE ÉPISPASTIQUE VERTE.

Pomatum viride cum Cantharidibus.

Cantharides on poudre fine	: 10
Onguent populéum	280
Cire blanche	40

Faites houillir la cire à une doncé chaleur avec l'onguont populéum; ajoutez les cantharides, et agitez jusqu'à ce que la pommade soit en partie refroidie.

ONGUENT BASILICITM

2,5	Poix noire	7
•	Colophane	7
	Cire jaune	7
	Huile d'olive	30

Faites liquéfier à une donce chaleur la poix noire et la colophane; ajoutez la cire et l'huile. Quand le mélange sera fondu, passez-le à travers une toile et agitez l'onguent jusqu'a ce qu'il soit pressue entièrement refroidi.

EMPLATRE SIMPLE.

Emplastrum simplex.



4	Axonge	500
	Litharge en poudre	500
Huile d'olive		500

Mettez dans une grande bassine de cuivre l'axonge, l'huile d'olive et l'eau ; faites liquéfier; ajoutez la litharge en la faisant passer à travers un tamis, et remuez avec une grande spatule de bois pour obtenir un mélange exact. Tenez l'eau en ébullition, en agitant continuellement les matières avec la spatule, jusqu'a ce que l'oxyde de plomb ait tout à fait disparu, et que la masse ait acquis une couleur blanche uniforme et une consistance solide, ce dont vous vous assurerez en jetant une petite quantité de matière emplastique dans l'eau froide, et en la pétrissant entre les doigts. Alors lassez refroidir, jusqu'à ce que la masse soit maniable, et, tandis que l'emplâtre est encore chaud et mou malaxez pour séparer l'eau, et roulez en magdaléons.



IMPRIMERIE SPÉC ALE DES THÈSES ET SYNTHÈSES F. PIGNON, 51, rue des Feuillantines.

